

AD

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

3

(11)Publication number : 05-205746

(43)Date of publication of application : 13.08.1993

(51)Int.Cl.

H01M 4/64

H01M 4/24

H01M 10/28

(21)Application number : 04-010671

(71)Applicant : MATSUSHITA ELECTRIC IND CO  
LTD

(22)Date of filing : 24.01.1992

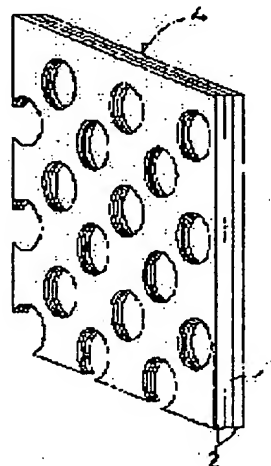
(72)Inventor : SUZUKI GOHEI  
KAWANO HIROSHI  
YANAGIHARA NOBUYUKI

(54) COLLECTOR FOR ELECTRODE, AND MANUFACTURE THEREOF HYDROGEN  
OCCLUSION ELECTRODE USING THIS COLLECTOR, AND NICKEL-HYDROGEN STORAGE  
BATTERY

(57)Abstract:

PURPOSE: To lighten a hydrogen occlusion electrode together with subsequent lightening of a nickel-hydrogen battery, in manufacture of a nickel-hydrogen battery a hydrogen occlusion electrode which is the negative electrode thereof a collector used therefor.

CONSTITUTION: Electroless nickel plating is performed on a resin thin plate 1 as a base plate to form conductive layers 2, so as to lighten a collector 4 for an electrode. In this way, energy density per unit weight of a hydrogen occlusion electrode, and a nickel-hydrogen storage battery, can be raised.



## LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision  
of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's  
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平5-205746

(43) 公開日 平成5年(1993)8月13日

(51) Int.Cl. <sup>5</sup>	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
H 0 1 M	4/64	A		
	4/24	J	8520-4K	
	10/28	Z		

審査請求 未請求 請求項の数15(全 8 頁)

(21) 出願番号 特願平4-10671

(22) 出願日 平成4年(1992)1月24日

(71) 出願人 000005821

松下電器産業株式会社

大阪府門真市大字門真1006番地

(72) 発明者 鈴木 剛平

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器  
産業株式会社内

(72) 発明者 川野 博志

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器  
産業株式会社内

(72) 発明者 柳原 伸行

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器  
産業株式会社内

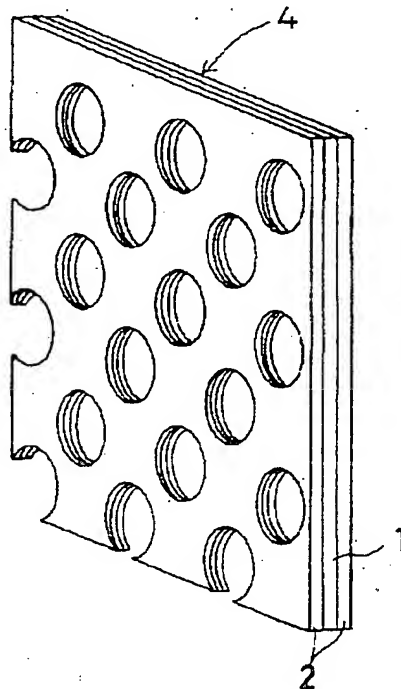
(74) 代理人 弁理士 小鍛治 明 (外2名)

(54) 【発明の名称】 電極用集電体とその製造法、及びそれを用いた水素吸蔵電極とニッケル-水素蓄電池

(57) 【要約】

【目的】 ニッケル-水素蓄電池及びその負極である水素吸蔵電極、及びこれに用いる集電体とその製造法であって、水素吸蔵電極、引いてはニッケル-水素蓄電池の軽量化を図る。

【構成】 樹脂薄板1を基板に無電解ニッケルメッキを行い、導電層2を形成し、電極用集電体4を軽量化することにより水素吸蔵電極並びにニッケル-水素蓄電池の単位重量当たりのエネルギー密度を向上させる。



1

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 アルカリ蓄電池用負極に用いる集電体であって、樹脂薄板の表裏両面にニッケルからなる導電層を備えてなる電極用集電体。

【請求項2】 前記樹脂薄板を2次元多孔性構造とした請求項1記載の電極用集電体。

【請求項3】 前記樹脂薄板の厚みが10～100 $\mu$ mである請求項1または2記載の電極用集電体。

【請求項4】 前記導電層の厚みが2～40 $\mu$ mである請求項1乃至3の何れかに記載の電極用集電体。

【請求項5】 アルカリ蓄電池用負極に用いる集電体の製造法であって、樹脂薄板に無電解ニッケルメッキを施すことにより表裏両面にニッケルからなる導電層を形成せしめる電極用集電体の製造法。

【請求項6】 前記樹脂薄板に各種ブラスト処理を行い、各面の凹凸を大きくした後に前記無電解ニッケルメッキを施す請求項5記載の電極用集電体の製造法。

【請求項7】 前記ブラスト処理に引き続き、樹脂薄板を各種メッキ用触媒溶液中に浸漬した後に前記無電解ニッケルメッキを施す請求項6記載の電極用集電体の製造法。

【請求項8】 前記無電解ニッケルメッキの後に電解ニッケルメッキを施す請求項5乃至7の何れかに記載の電極用集電体の製造法。

【請求項9】 樹脂薄板の表裏両面にニッケルからなる導電層を備えてなる集電体、電気化学的に水素を吸蔵・放出する水素吸蔵合金粉末、及び結着剤からなる水素吸蔵電極であって、前記集電体を、前記水素吸蔵合金粉末と結着剤からなる合金層が挟み込む形をとる水素吸蔵電極。

【請求項10】 樹脂薄板の表裏両面にニッケルからなる導電層を備えてなる集電体、電気化学的に水素を吸蔵・放出する水素吸蔵合金粉末、及び結着剤からなる水素吸蔵電極であって、前記集電体をU字型に曲げて、前記水素吸蔵合金粉末と結着剤からなる合金層を包み込む形をとる水素吸蔵電極。

【請求項11】 樹脂薄板の表裏両面にニッケルからなる導電層を備えてなる集電体、電気化学的に水素を吸蔵・放出する水素吸蔵合金粉末、及び結着剤からなる水素吸蔵電極であって、前記集電体3枚を、前記水素吸蔵合金粉末と結着剤からなる合金層2枚と交互に重ね合わせた形をとる水素吸蔵電極。

【請求項12】 前記合金層中に耐アルカリ性のある導電性微粉末が水素吸蔵合金粉末に対して1～10重量%含まれる請求項9乃至11の何れかに記載の水素吸蔵電極。

【請求項13】 前記結着剤がフッ素樹脂であり、その添加量が水素吸蔵合金粉末に対して1～10重量%である請求項9乃至12の何れかに記載の水素吸蔵電極。

【請求項14】 前記結着剤がフッ素樹脂と親水性高分

2

子との組合せであり、フッ素樹脂の添加量が水素吸蔵合金粉末に対して1～10重量%である請求項9乃至12の何れかに記載の水素吸蔵電極。

【請求項15】 電気化学的に水素を吸蔵・放出する水素吸蔵電極からなる負極、ニッケル正極、セパレータ、及びアルカリ電解液からなるニッケル-水素蓄電池であって、前記負極が請求項9乃至14の何れかに記載の水素吸蔵電極からなるニッケル-水素蓄電池。

## 【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は電解液中で水素を可逆的に吸蔵・放出する水素吸蔵電極、及びこの電極に用いる集電体とその製造法、さらにこの電極を負極に用いるニッケル-水素蓄電池に関する。

【0002】

【従来の技術】 低廉化が期待できる水素吸蔵電極として、電極支持体に発泡ニッケル多孔体に代わってバンチングメタルなどの2次元多孔性金属基板が用いられる場合が多い。この電極の製造法は以下に示す通りである。すなわち、合金組成に合うように各種金属を秤量し、アーク溶解炉などを用いて高温アーク放電によって各種金属の混合物を溶解させ、可逆的に水素を吸蔵・放出する水素吸蔵合金を得る。この合金をさらに粉砕して300メッシュ以下の粒径を有する粉末とし、結着剤などと混練してペースト状あるいはシート状にした後、これを電極支持体と加圧一体化して水素吸蔵電極としている。またこの電極を負極とし、電解液中でセパレータを介して正極と組み合わせることにより、ニッケル-水素蓄電池としている。

【0003】

【発明が解決しようとする課題】 小型(1Ah程度)の円筒型電池と比較した場合、ニッケル-水素蓄電池は他の電池系、例えばニッケル-カドミウム蓄電池に比べて単位重量当たりのエネルギー密度が大きい。従ってその大型電池は移動用電源として嚮望されている。しかし現状では既存の大型電池と比べてエネルギー密度に有意な差がみられない。これは大型電池にした場合、小型電池に比べて極柱など周辺部材の全重量に占める割合が高いからである。そしてエネルギー密度に有意な差をもたせるためには、電極等については大幅な軽量化が必要である。

【0004】 上記の電極に用いる集電体は、耐アルカリ性を考慮してニッケル、あるいは鉄にニッケルメッキを施したものが用いられる。これらの集電体は、エキスパンドメタルやバンチングメタルに代表されるように、電極活物質の結着性向上のため2次元多孔性構造をとっている。この集電体が電極全体に占める割合は10～20重量%程度もあり、この値を軽減し電池全体のエネルギー密度を向上させるには、集電体の材料自体を見直す必要がある。

【0005】従って本発明は、集電体を軽量化し、単位重量当たりのエネルギー密度が大きい水素吸蔵電極及びニッケル-水素蓄電池を提供することを目的とする。

【0006】

【課題を解決するための手段】本発明は水素吸蔵電極用の集電体として、図1に示すように樹脂薄板1を基板とし、その表裏両面に耐アルカリ性に優れたニッケルからなる導電層2を備えることを特徴とする電極用集電体4を提供するものである。

【0007】水素吸蔵電極の結着性を向上させるためには、合金層同士の接触性を高める必要がある。加えて活物質である水素の受け渡しを円滑にするためには、集電体によって水素吸蔵合金粉末と電解液の接触を悪化させないような集電体構造とすることがある。そこでこの集電体をバンチングメタルのような2次元多孔性構造とするのが好ましい。

【0008】また、樹脂薄板及び導電層であるメッキ層の厚みは、構造的な強度、導電性、フレキシビリティ、及び電極の単位重量当たりのエネルギー密度などを考慮して決定する必要があり、樹脂薄板の厚みは10~100  $\mu\text{m}$ 、導電層の厚みは2~40  $\mu\text{m}$ 程度とするのが好ましい。

【0009】本発明の集電体の製造法としては、樹脂薄板に無電解ニッケルメッキを施す方法が挙げられる。ここでニッケルメッキ層と樹脂薄板との密着性を上げるために、樹脂薄板に予めプラスト処理を施し、樹脂薄板表面の凹凸を大きくした後に無電解ニッケルメッキに供する方法が挙げられる。さらには前記プラスト処理に引続き、樹脂薄板を塩化パラジウム溶液に代表される無電解メッキ用触媒溶液中に浸漬し、しかる後に無電解ニッケルメッキに供する方法もとられる。

【0010】また比較的密着性や強度の小さい無電解ニッケルメッキ層の上に、さらに電解ニッケルメッキを行う方法も、信頼性の高い導電層を得る方法として挙げることができる。

【0011】前記集電体4を用いた水素吸蔵電極としては、図2に示すように、まず水素吸蔵合金粉末と結着剤からなるペースト状あるいはシート状合金層3が、前記集電体4を挟み込む形が挙げられる（水素吸蔵電極1）また図3に示すように、前記集電体4をU字型に曲げてこの集電体4の内側に前記合金層3を配し、全体として集電体4が該合金層3を包み込む形をとる水素吸蔵電極も挙げられる（水素吸蔵電極2）

さらには図4に示すように3枚の前記集電体4を、2枚の合金層3と交互に重ね合わせた形とすることもできる。（水素吸蔵電極3）

尚、前記図2乃至図5中、5はリードを示す。

【0012】また前記水素吸蔵電極1乃至3の導電性を高めるために、合金層中に耐アルカリ性のあるニッケル、カーボン、コバルトなどの導電性微粉末を添加する

ことも好ましい。その添加量は水素吸蔵電極の単位重量当たりのエネルギー密度を考慮して決定する必要があり、水素吸蔵合金粉末に対して1~10重量%程度が好ましい。

【0013】また正極容量規制電池とした場合の過充電時におけるガス吸収性を高めるために、結着剤に撥水性の高いフッ素樹脂を用いることも好ましい。その添加量は電極の結着性及び電池特性を考慮して決定する必要があり、水素吸蔵合金粉末に対して1~10重量%程度が好ましい。

【0014】さらには電解液を通しての電極反応を円滑にするため、結着剤に前記フッ素樹脂と親水性高分子（カルボキシルメチルセルロース、以下CMCと略記）とを組合せて用いることも、バランスのとれた電池特性を得るために好ましい方法である。

【0015】

【作用】集電体の軽量化により、単位重量当たりのエネルギー密度が大きい水素吸蔵電極及びニッケル-水素蓄電池が得られる。

【0016】

【実施例】以下、本発明の実施例を説明する。

【0017】（実施例1）純度99.5%以上のランタン（La）を20重量%含むミッシュメタル（Mm）、ニッケル（Ni）、マンガン（Mn）、アルミニウム（Al）、コバルト（Co）を所定の割合で混合し、アーク溶解炉にて溶解し $\text{MmNi}_{4.0}\text{Mn}_{0.3}\text{Al}_{0.3}\text{Co}_{0.4}$ 合金を製造した。この合金を不活性雰囲気中で粉碎し、粒度300メッシュ以下の粉末とした。この合金粉末7.5gに対して高分子結着剤ポリテトラフルオロエチレン（PTFE）を5重量%加え、よく混練した後にローラープレスにかけ、厚さ0.25mm程度の2枚のシートとした。このシート2枚で集電体のバンチングメタル（鉄にニッケルめっき、90  $\mu\text{m}$ 厚）を挟み、ローラープレスにて加圧成型し前記水素吸蔵電極1と同構造の電極とした（寸法55×60mm<sup>2</sup>、厚さ0.45mm）。この電極を0.2A×15時間の条件で予備充放電した後再びローラープレスによる加圧を行った。これを負極として5枚用い、図5に示すような負極容量規制のニッケル-水素蓄電池を作製した。これを電池Aとする。具体的には、負極6をセパレーター8を介して正極7と組み合わせ、アルカリ性電解液9とともに電槽10に挿入するようにした。この電槽10には注液栓を兼ねる安全弁11が取り付けられている蓋12が装備され、さらに負荷を取り出すための負極リード13と正極リード14が取り付けられている。

【0018】次に集電体のバンチングメタルをU字型に曲げ、その内側に電池Aと同様のシート挟み、加圧一体化により前記水素吸蔵電極2と同構造の電極を作製した。この電極に対し電池Aと同様の予備充放電及び再加圧を行った。これを負極として5枚用い、図5と同様に

作製した電池を電池Bとする。

【0019】続いて電池Aと同様の電極体を作製し、この電極体を挟む形でニッケルネット2枚を加圧一体化して前記水素吸蔵電極3と同構造の電極を作製した。この電極に対し電池Aと同様の予備充放電及び再加圧を行った。これを負極として5枚用い、図2と同様に作製した電池を電池Cとする。

【0020】ここでパンチングメタルに代わって、厚さ70 $\mu$ mのポリ塩化ビニル薄板を次亜リン酸系の還元剤を含む無電解ニッケルメッキ液に浸漬し、メッキ厚が片面10 $\mu$ mになるまで無電解ニッケルメッキを施し、総厚を90 $\mu$ mとした後一定間隔でパンチ穴を開けた本発明の2次元多孔性集電体を用い、電池A、B、Cと同様\*

\*の電極構成及び電池構成としたものを、それぞれ電池D、E、Fとする。

【0021】電池作製に際しては、ニッケル正極は1枚当たり2.5Ahのものを6枚用い、電解液には比重1.3の水酸化カリウム水溶液200mlを用いた。

【0022】以上の電池各1個について5.0Aの電流で充放電した。充電時間は3時間、放電終止電圧は1.0Vとして100サイクルの充放電試験を行った。電池A～Fの負極重量（リードは除く）、及び2、20、1000サイクル目における負極重量当たりの放電容量を表1に示す。

【0023】

【表1】

電池	集電体	水素吸蔵電極 全重量(g)	放電容量 (Ah)			電極重量当り放電容量 (mAh/g)		
			2サイクル	20サイクル	100サイクル	2サイクル	20サイクル	100サイクル
A	Fe/Ni	44.8	8.20	8.45	8.55	183	189	191
B	(90 $\mu$ m厚)	50.2	8.40	8.75	8.85	167	174	176
C	1.08g/枚	55.6	8.65	9.10	9.10	156	164	164
D	塩ビ膜/Ni	41.5	8.15	8.40	8.50	196	202	205
E	(90 $\mu$ m厚)	43.7	8.40	8.70	8.80	192	199	201
F	0.43g/枚	45.8	8.60	9.05	9.10	188	198	199

【0024】電池A～Cに関しては、電池の放電容量は電池A<B<Cの順に大きくなっている。これは水素吸蔵電極の構造、即ち集電体による導電性の向上に起因して現れた差異である。しかし集電体であるパンチングメタルの電極重量に占める割合が大きいため、電極重量当たりの放電容量は用いた集電体の重量に反比例して、明確に電池A>B>Cと逆転しており、導電性向上の効果が現れなくなっている。しかもその放電容量は、最大値を示した100サイクルにおいても190mAh/g程度に過ぎない。

【0025】これに比べて本発明の電池D～Fでは、電池の放電容量はパンチングメタルを集電体に用いた電池A～Cと変わらないが、電極重量当たりの放電容量が電池AとDでは7%、電池BとEでは14%、電池CとFでは21%、それぞれ伸長している。また電極構造による導電性向上の効果については、その傾向は依然明確で※

※ないものの（電池D $\geq$ E $\geq$ F）、集電体重量が大幅に小さくなったことにより幾分改善されているのがわかる。

【0026】以上のように本発明の集電体を用いた水素吸蔵電極は、放電容量そのものは従来と変わらないものの、集電体の軽量化により単位重量当たりの放電容量が向上することがわかった。

【0027】（実施例2）表2に示す厚さのポリ塩化ビニル薄板を次亜リン酸系の還元剤を含む無電解ニッケルメッキ液に浸漬し、メッキ厚が片面10 $\mu$ mになるまで無電解ニッケルメッキを施した後一定間隔でパンチ穴を開けて2次元多孔性集電体を作製した。この集電体を用いて、実施例1の電池Eと同様の水素吸蔵電極及びニッケル-水素蓄電池G、H、I、J、Kを作製した。

【0028】

【表2】

電池	樹脂膜厚み ( $\mu$ m)	水素吸蔵電極 全重量(g)	電極重量当り放電容量 (mAh/g)				
			2サイクル	20サイクル	100サイクル	200サイクル	300サイクル
G	5	42.2	183	166	72	26	5
H	10	42.3	210	201	189	176	162
I	40	43.0	200	201	202	200	198
E	70	43.7	192	199	201	198	195
J	100	44.4	189	196	197	195	192
K	150	45.5	160	161	152	138	114

【0029】以上の電池各1個を5.0Aの電流で充放電して300サイクルの充放電試験を行った。負極重量電した。充電時間は3時間、放電終止電圧は1.0Vと（リードは除く）、及び2、20、100、200、3

7

00サイクル目におけるこれら電池の負極重量当たりの放電容量を、電池Eとともに表2に併せて示す。

【0030】一般に無電解メッキの密着性は、基板の凹部へメッキ層が噛み込むことにより上昇する。これに対し樹脂薄板は薄くなるにつれてその平滑性は高くなる傾向がある。従って薄い樹脂薄板を用いて集電体を作製し、これを電極材料として用いた場合、樹脂薄板とニッケルメッキ層との密着性低いため、充電ロスに起因するガス発生によってメッキ層の剥離が進み、充放電サイクルを重ねるにつれて容量は低下し続ける（電池G）。

【0031】一方電池Eに用いる水素吸蔵電極2の構造では、樹脂薄板は厚くなると、曲げの応力に対する斥力が大きくなるため、特に樹脂薄板表面にかかる歪みによりメッキ層の剥離が起こりやすくなる。従ってこれを電極材料として用いた場合、充放電サイクルを重ねるにつ\*

8

\*れて容量は低下し続ける（電池K）。

【0032】前記の2つの現象については、試験終了後に電池を分解し確認したものである。従って本発明の集電体を電極材料として用いる場合、従来のパンチングメタルなどの優位性を考慮して、樹脂薄板の厚みを10～100 $\mu$ mの範囲とするのが好ましい。

【0033】（実施例3）厚さ70 $\mu$ mのポリ塩化ビニル薄板を次亜リン酸系の還元剤を含む無電解ニッケルメッキ液に浸漬し、片面のメッキ厚が表3に示す値になるまで無電解ニッケルメッキを施した後一定間隔でパンチ穴を開けて2次元多孔性集電体を作製した。この集電体を用いて、実施例1の電池Eと同様の水素吸蔵電極及びニッケル-水素蓄電池L、M、N、Oを作製した。

【0034】

【表3】

電池	メッキ片面 厚み( $\mu$ m)	水素吸蔵電極 全重量(g)	電極重量当り放電容量 (mAh/g)				
			241 $\mu$ m	204 $\mu$ m	100 $\mu$ m	200 $\mu$ m	300 $\mu$ m
L	1	41.2	75	43	18	7	2
M	2	41.5	169	175	176	175	173
E	10	43.7	192	199	201	198	195
N	40	51.8	169	174	177	176	175
O	70	60.0	153	153	154	153	152

【0035】以上の電池各1個を5.0Aの電流で充放電した。充電時間は3時間、放電終止電圧は1.0Vとして300サイクルの充放電試験を行った。負極重量（リードは除く）、及び2、20、100、200、300サイクル目におけるこれら電池の負極重量当たりの放電容量を、電池Eとともに表3に併せて示す。

【0036】本発明の集電体においてはニッケルメッキ層の重量割合が高いため、本発明の主旨に基づき、電池特性を損なわない範囲内でできるだけこの割合を低くすることが必要である。しかしメッキ厚を過剰に小さくすると、集電体の導電性が悪化し電極の電池特性は低下すると考えられる。実際メッキ厚が片面1 $\mu$ mの場合（電池L）、電池特性の著しい低下が見られた。

【0037】またメッキ厚が過剰に大きい場合、単位重量当たりの電池容量が低下する（電池O）。従って本発明の集電体を電極材料として用いる場合、従来のパンチングメタルなどの優位性を考慮して、メッキ層の厚みを2～40 $\mu$ mの範囲とするのが好ましい。

【0038】（実施例4）厚さ70 $\mu$ mのポリ塩化ビニル薄板にプラスト処理を行い、表面の凹凸を増した後に次亜リン酸系の還元剤を含む無電解ニッケルメッキ液に

浸漬し、片面のメッキ厚が10 $\mu$ mになるまで無電解ニッケルメッキを施した後一定間隔でパンチ穴を開けて2次元多孔性集電体を作製した（集電体1）。また前記プラスト処理の後、 $2 \times 10^{-3}$ Mの塩化パラジウム水溶液に1分間浸漬した後に集電体1と同様の方法で2次元多孔性集電体を作製した（集電体2）。さらには実施例1に用いた集電体と前記集電体1及び2に対して、それぞれメッキ厚が5 $\mu$ mとなるように電解ニッケルメッキを行った（それぞれを集電体3、4、5とする）。この集電体1～5を用いて、実施例1の電池Eと同様の水素吸蔵電極及びニッケル-水素蓄電池を作製した。これらの電池をそれぞれ電池P、Q、R、S、Tとする。

【0039】以上の電池各1個を5.0Aの電流で充放電した。充電時間は3時間、放電終止電圧は1.0Vとして300サイクルの充放電試験を行った。負極重量（リードは除く）、及び2、20、100、200、300サイクル目におけるこれら電池の負極重量当たりの放電容量を電池Eとともに表4に示す。

【0040】

【表4】

電池	集電体	水素吸蔵電極 全重量(g)	電極重量当り放電容量 (mAh/g)				
			2f/g	20f/g	100f/g	200f/g	300f/g
E	-	43.7	192	199	201	198	195
P	1		192	198	200	200	199
Q	2		196	203	204	203	203
R	3	45.0	192	199	203	201	199
S	4		192	199	203	203	202
T	5		191	199	204	203	202

【0041】無電解メッキは基板の凹部を反応開始点として自己触媒的に反応が進む系であり、前述のように表面の凹凸に応じて基板とメッキ層との密着性は上昇する。電池Eに用いた樹脂薄板(70 $\mu$ m厚)は表面に適度の凹凸があるため、無電解メッキ層(片面10 $\mu$ m厚)との密着性もさほど低くはないが、しかし300サイクル程度充放電を繰り返すと、無電解メッキ層の剥離に起因する電極の容量低下が確認される。この現象は試験終了後に電池を分解することにより確認できる。

【0042】一方プラスト処理により樹脂薄板の凹凸をさらに大きくした電池Pでは、初期容量こそ変わらないものの、300サイクル目の放電容量が大きくなっていることがわかる。このようにメッキ基板(ここでは樹脂薄板)の表面凹凸を、集電体作製に先立ち大きくすることは、電極の寿命特性向上に効果があることがわかった。

【0043】また前記プラスト処理を行った樹脂薄板上にメッキ用触媒を付与した場合(電池Q)、放電容量自体が若干上昇する。これは触媒の存在により無電解メッキ反応が均一に起こり、より緻密な導電層(無電解ニッケルメッキ層)が形成されたことに基づくと考えられ\*

する。

【0044】さらにこれら無電解ニッケルメッキ層の上に電解ニッケルメッキを施した場合(電池R~T)、電池R、Sについては電極重量が増したにもかかわらず、それぞれ電解メッキを行っていないものよりも放電容量が伸長した。これは一般に無電解メッキが基板に対して垂直方向に反応が進むのに対し、電解メッキは条件により基板と平行方向にメッキ層を形成させることができるからで、これにより得られたニッケルメッキ層の導電性が著しく上昇したためである。従って既に緻密なメッキ層を得ている電池Qの改良型である電池Tでは、さほどの効果がなかったと考えられる。

【0045】(実施例5) 実施例1と同様の合金粉末7.5gに対して高分子結着剤PTFEを適量、さらに必要に応じてCMCを0.3重量%加え、適宜導電材としてニッケル微粉末(粒径2~3 $\mu$ m)を加えてシートとした。このシートを用いて電池Eと同条件の水素吸蔵電極を作製した。これら電極の作製条件の詳細については表5に示す。

【0046】

【表5】

電池	PTFE wt%	CMC 0.3wt%	Ni wt%	水素吸蔵電極 全重量(g)	電極重量当り放電容量 (mAh/g)				
					2f/g	20f/g	100f/g	200f/g	300f/g
U	0.5	×	0	42.0	204	186	100	38	7
V	1			42.2	201	195	182	167	151
E	5			43.7	192	199	201	198	195
W	10			45.6	98	157	158	158	157
X	15			47.4	5	15	40	45	43
E	5	×	0	43.7	192	199	201	198	195
Y		○		43.8	195	204	205	202	199
E	5	×	0	43.7	192	199	201	198	195
Z			1	44.1	198	205	207	205	202
AA			5	45.6	196	204	206	203	201
BB			10	47.4	193	200	202	200	197
CC			15	49.3	186	193	194	191	189

【0047】以上の水素吸蔵電極5枚を用いて実施例1と同様にニッケル-水素蓄電池U、V、W、X、Y、Z、AA、BB、CCを組立て、これら各1個を5.0Aの電流で充放電した。充電時間は3時間、放電終止電

圧は1.0Vとして300サイクルの充放電試験を行った。負極重量(リードは除く)、及び2、20、100、200、300サイクル目におけるこれら電池の負極重量当たりの放電容量を、電池Eとともに表5に併せ



て示す。

【0048】表5に示すように、結着剤であるPTFE量に関しては、添加量を合金に対して0.5重量%とした場合（電池U）、初期の容量は他の電池に比べてよいものの、300サイクル経過時には放電容量がほとんど0である。また添加量が15重量%のもの（電池X）は、初期から放電容量が低いままである。この2つの電池を300サイクル後に分解したところ、電池Uの負極はシートが崩壊して粉末が集電体からほとんど脱落しているのが確認できた。また電池Xの負極は電解液をはじいているのが確認でき、電池反応がスムーズに行われていなかったと考えられる。従ってPTFEの添加量は、合金に対して1~10重量%であるのが好ましい。

【0049】このように疎水性結着剤であるPTFEのみを用いた場合、水溶液である電解液との親和性が低いため、電池容量が低くなる傾向がある。そこで電池Yのように結着剤にCMCを併用したところ、表5に示すようにPTFEのみの電池Eに比べて2%程度電池容量が伸長した。このように結着力の強いフッ素樹脂結着剤と親水性結着剤を併用することは、電池特性の向上に効果があることがわかった。

【0050】ニッケル微粉末添加の効果については、表5に示すようにその添加量が多いものの方が放電容量が大きい。しかしニッケル添加量が15重量%の場合、ニッケルを電極重量に加えて換算すると、もはやニッケル添加の優位性はみられない。従ってニッケル添加量は1~10重量%が望ましいということがわかる。

【0051】なお本実施例では導電性粉末としてニッケルを用いたが、他にコバルト、カーボン、パラジウム、白金、銀などから1種あるいは数種を選択して添加しても、同様の効果が得られる。またフッ素樹脂についても、PTFEの他にテトラフルオロエチレンヘキサフ

ルオロプロピレン共重合体、ポリヘキサフルオロプロピレンなどが使用できる。さらには親水性高分子として、CMCの他にポリエチレン、ポリエチレンオキサイド、ポリビニルアルコールなどが使用できる。

【0052】

【発明の効果】以上のように本発明によれば、軽量で且つ十分な集電能をもつ電極用集電体、及びこの集電体を用いた単位重量当たりのエネルギー密度が大きい水素吸蔵電極及びニッケル水素蓄電池を提供することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明集電体の斜視図

【図2】本発明電極の側面断面図

【図3】本発明電極の側面断面図

【図4】本発明電極の側面断面図

【図5】本発明電池の側面断面図

【符号の説明】

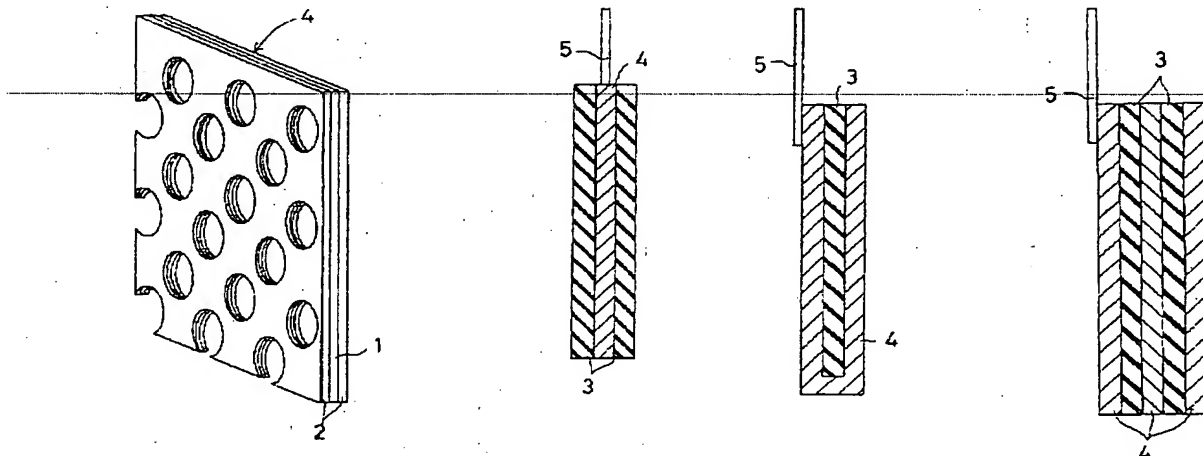
- 1 樹脂薄板
- 2 ニッケル導電層
- 3 シート状合金層
- 4 集電体
- 5 リード
- 6 負極
- 7 正極
- 8 セパレータ
- 9 電解液
- 10 電槽
- 11 安全弁
- 12 蓋
- 13 負極リード
- 14 正極リード

【図1】

【図2】

【図3】

【図4】



(8)

特開平5-205746

【図5】

